

29.08.00

## 日本特許庁

PATENT OFFICE  
JAPANESE GOVERNMENT

RECD 12 SEP 2000

WIPO

PCT

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されて  
いる事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed  
with this Office.

出願年月日

Date of Application:

2000年 6月14日

JP00/05229

出願番号

Application Number:

特願2000-178003

出願人

Applicant(s):

住友化学工業株式会社

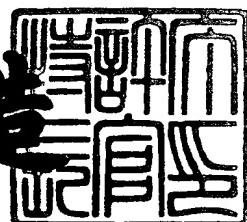
E KU

PRIORITY DOCUMENT  
SUBMITTED OR TRANSMITTED IN  
COMPLIANCE WITH  
RULE 17.1(a) OR (b)

2000年 7月28日

特許庁長官  
Commissioner,  
Patent Office

及川耕造



出証番号 出証特2000-3060150

【書類名】 特許願

【整理番号】 P151672

【提出日】 平成12年 6月14日

【あて先】 特許庁長官殿

【国際特許分類】 C01B 7/04

【発明者】

【住所又は居所】 千葉県市原市姉崎海岸 5 の 1 住友化学工業株式会社内

【氏名】 日比 卓男

【発明者】

【住所又は居所】 千葉県市原市姉崎海岸 5 の 1 住友化学工業株式会社内

【氏名】 関 航平

【発明者】

【住所又は居所】 千葉県市原市姉崎海岸 5 の 1 住友化学工業株式会社内

【氏名】 阿部川 弘明

【特許出願人】

【識別番号】 000002093

【氏名又は名称】 住友化学工業株式会社

【代理人】

【識別番号】 100093285

【弁理士】

【氏名又は名称】 久保山 隆

【電話番号】 06-6220-3404

【選任した代理人】

【識別番号】 100094477

【弁理士】

【氏名又は名称】 神野 直美

【電話番号】 06-6220-3404

【選任した代理人】

【識別番号】 100113000

【弁理士】

【氏名又は名称】 中山 亨

【電話番号】 06-6220-3404

【先の出願に基づく優先権主張】

【出願番号】 平成11年特許願第222293号

【出願日】 平成11年 8月 5日

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 010238

【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】 明細書 1

【物件名】 要約書 1

【包括委任状番号】 9903380

【プルーフの要否】 要

【書類名】 明細書

【発明の名称】 担持酸化ルテニウム触媒及び塩素の製造方法

【特許請求の範囲】

【請求項1】 担持酸化ルテニウム触媒であって、触媒0.1gを、220℃で、60分間水素ガスを常圧下、50ml/minで流通させて還元した後、一酸化炭素パルス法による金属表面積測定方法で測定した一酸化炭素吸着量が、触媒に含まれている単位ルテニウム当たり87.5ml/g-Ru以上である担持酸化ルテニウム触媒。

【請求項2】 下記の工程を含む調製方法により調製された担持酸化ルテニウム触媒。

ルテニウム化合物担持工程：ルテニウム化合物を触媒担体に担持する工程

焼成工程：ルテニウム化合物担持工程で得られたものを、200℃以上の温度で、酸化性ガス中、不活性ガス中又は還元性ガス中で焼成する工程

ヒドラジン処理工程：焼成工程で得られたものをヒドラジンとアルカリの混合溶液で処理する工程

酸化工程：ヒドラジン処理工程で得られたものを酸化する工程

【請求項3】 請求項2記載の方法で調製された請求項1記載の触媒。

【請求項4】 担体にルチル結晶形を含有する酸化チタンを用いた請求項1、請求項2又は請求項3記載の触媒。

【請求項5】 請求項1、請求項2、請求項3又は請求項4記載の触媒の存在下、塩化水素を酸素によって酸化する塩素の製造方法。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】

本発明は、担持酸化ルテニウム触媒及び塩素の製造方法に関するものである。更に詳しくは、本発明は、担持酸化ルテニウム触媒であって、活性が高く、より少量の触媒でより低い反応温度で目的物質を製造できるという特徴を有する担持酸化ルテニウム触媒、及び該触媒の存在下、塩化水素を酸素によって酸化する塩素の製造方法に関する。

## 【0002】

## 【従来の技術】

担持酸化ルテニウム触媒について説明するが、担持酸化ルテニウム触媒は塩化水素の酸化反応による塩素の製造法の触媒として有用であり、塩化ルテニウムを加水分解し、酸化し、焼成して得られることが知られている。たとえば、特開平9-67103号公報ではルテニウム化合物をアルカリ金属水酸化物で加水分解した後、水酸化チタンに担持し空気焼成することによって酸化チタンに担持した酸化ルテニウム触媒が得られることが記載されている。また、我々は、担持金属ルテニウム触媒を酸化することによって担持酸化ルテニウム触媒が得られることを見いだしている。担持金属ルテニウム触媒としては、たとえば、塩化ルテニウムを担体に担持して乾燥した後、水素気流中で加熱して担持金属ルテニウム触媒を調製する方法が知られている。しかし、塩化ルテニウムを水素で還元した場合は、ルテニウムのシンタリングが生じるので、水素還元触媒を酸化して調製した担持酸化ルテニウム触媒は活性が低いという問題点があった。

## 【0003】

従来は担体に担持したルテニウム化合物、特にハロゲン化ルテニウムをヒドラジンのアルカリ溶液で処理することによって活性の高い触媒を製造することができたが、担体に担持したルテニウム化合物、特にハロゲン化ルテニウムをヒドラジンのアルカリ溶液で処理する前に焼成などの方法によって担体に固定化することがさらに高活性な触媒の開発につながる方法として望まれていた。また、触媒上に担持された酸化ルテニウム粒子のうち反応に有効な酸化ルテニウム表面の割合を増加させ、より高活性な触媒開発が可能にならないか望まれていた。また、担体にルチル結晶形を含有する酸化チタンを用いることによって、さらに高活性な触媒が開発できないか望まれていた。

## 【0004】

次に、塩素の製造方法について説明する。塩素は塩化ビニル、ホスゲンなどの原料として有用であり、塩化水素の酸化によって得られることもよく知られている。たとえば、Cu系触媒を用いたDeacon反応がよく知られている。また、たとえば、英國特許第1,046,313号公報には、ルテニウム化合物を含

む触媒を用いて塩化水素を酸化する方法が記載されていて、更に、ルテニウム化合物の中でも、特に塩化ルテニウム（III）が有効であるとも記載されている。また、ルテニウム化合物を担体に担持して用いる方法も記載されており、担体として、シリカゲル、アルミナ、軽石、セラミック材料が例示されている。そして、実施例として、シリカに担持した塩化ルテニウム触媒があげられている。しかしながら、該特許公報で述べられているシリカ担持塩化ルテニウム（III）触媒の調製法を追試して調製した触媒を用いて、実験を行ったところ、触媒成分であるルテニウム化合物の揮散が激しく、工業的な使用には不都合であることがわかった。また、たとえば、ヨーロッパ特許EP0184413A2号公報には、酸化クロム触媒を用いて塩化水素を酸化する方法が記載されている。しかしながら、従来知られている方法では触媒の活性が不十分で、高い反応温度が必要となるという問題があった。

## 【0005】

触媒の活性が低い場合にはより高い反応温度が要求されるが、塩化水素を酸素によって酸化して塩素を製造する反応は平衡反応であり、反応温度が高い場合、平衡的に不利となり、塩化水素の平衡転化率が下がる。よって、触媒が高活性であれば、反応温度を下げるができるので、反応は平衡的に有利になり、より高い塩化水素の転化率を得ることができる。また、反応温度が高い場合は、触媒成分の揮散による活性低下を招く恐れもあり、この点からも高活性で、低温で使用できる触媒の開発が望まれていた。

## 【0006】

工業的には触媒の活性が高いことと、触媒に含有される単位ルテニウム重量あたりの活性が高いことの両方が要求される。触媒に含有される単位ルテニウム重量あたりの活性が高いことによって、触媒に含有されるルテニウムの量を少なくできるのでコスト的には有利になる。活性の高い触媒を用い、より低温で反応を行うことによって平衡的に有利な反応条件を選ぶことができる。また、触媒の安定性の面でもより低温で反応を行うことが好ましい。

## 【0007】

## 【発明が解決しようとする課題】

本発明は、担持酸化ルテニウム触媒であって、活性が高く、より少量の触媒でより低い反応温度で目的物質を製造できるという特徴を有する触媒、及び該触媒の存在下、塩化水素を酸素によって酸化する塩素の製造方法を提供する点に存する。

## 【0008】

## 【課題を解決するための手段】

すなわち、本発明のうち第一の発明は、担持酸化ルテニウム触媒であって、触媒0.1gを、220°Cで、60分間水素ガスを常圧下、50ml/minで流通させて還元した後、一酸化炭素パルス法による金属表面積測定方法で測定した一酸化炭素吸着量が、触媒に含まれている単位ルテニウム当たり87.5ml/g-Ru以上である担持酸化ルテニウム触媒に係るものである。

また、本発明のうち第二の発明は、下記の工程を含む調製方法により調製された担持酸化ルテニウム触媒に係るものである。

ルテニウム化合物担持工程：ルテニウム化合物を触媒担体に担持する工程

焼成工程：ルテニウム化合物担持工程で得られたものを、200°C以上の温度で、酸化性ガス中、不活性ガス中又は還元性ガス中で焼成する工程

ヒドラジン処理工程：焼成工程で得られたものをヒドラジンとアルカリの混合溶液で処理する工程

酸化工程：ヒドラジン処理工程で得られたものを酸化する工程

さらに、本発明のうち第三の発明は、上記の触媒の存在下、塩化水素を酸素によって酸化する塩素の製造方法に係るものである。

## 【0009】

## 【発明の実施の形態】

本発明のうち第一の発明における担持酸化ルテニウム触媒とは、すなわち、一般的な金属表面積 (MSA : Metal Surface Area) 測定方法で測定した一酸化炭素吸着量が、触媒に含まれている単位ルテニウム当たり87.5ml/g-Ru以上である担持酸化ルテニウム触媒であり、測定方法としては、触媒0.1gを220°Cで、60分間水素ガスを50ml/minで流通させて還元した後、50°Cで一酸化炭素ガスを触媒にパルス注入して測定する方法である。詳しく

は実施例において記載する。単位ルテニウム当たりの一酸化炭素吸着量はルテニウム金属表面積（MSA）と相関関係にあり、これは、還元前の酸化ルテニウム表面積と相関する。そして、酸化ルテニウム表面積は、反応に活性な酸化ルテニウム活性点数と相関関係がある。

#### 【0010】

担持酸化ルテニウム触媒の活性は酸化ルテニウムの活性点数に対応するが、活性点数に対応する酸化ルテニウムの表面積を直接測定することは困難である。しかし、一旦触媒を還元して、金属ルテニウムとした後、一酸化炭素を吸着させて、金属表面積を測定することは可能である。その際に、担体上の酸化ルテニウム表面積と還元後の金属ルテニウム表面積が相関関係を保つためには、水素還元によるルテニウムのシンタリングが生じないことが条件となる。そこで、我々は、担持酸化ルテニウム触媒の還元条件を検討した結果、還元温度として、150℃から250℃までの間で220℃を選定し、また、還元時間を検討した結果、1時間で十分であることを見いだし、昇温速度20℃/min、水素流量50ml/minの条件を決めて、ルテニウムがシンタリングすることなく還元されることを確認した。還元されたルテニウムに対する一酸化炭素の吸着量は金属ルテニウム表面積に一定の対応関係がある。このことによって、担持酸化ルテニウム触媒の活性の指標として、触媒0.1gを220℃で、60分間水素ガスを50ml/minで流通させて還元した後、50℃で一酸化炭素ガスを触媒にパルス注入して測定する方法を見いだした。

#### 【0011】

本発明は、一酸化炭素パルス法による金属表面積測定方法において、触媒に含まれている単位ルテニウム当たりの一酸化炭素吸着量が、87.5ml/g-Ru以上である担持酸化ルテニウム触媒であるが、好ましくは、90ないし200ml/g-Ruである担持酸化ルテニウム触媒があげられ、さらに好ましくは、92.5ないし150ml/g-Ruである担持酸化ルテニウム触媒があげられる。

#### 【0012】

酸化ルテニウム活性点数の大きい担持酸化ルテニウム触媒の調製方法は種々あ

げられる。具体的な調製方法を説明するが、本発明の第二の発明によっても本発明の第一の発明の触媒を調製することができる。以下に本発明の第二の発明について説明するが、本発明の第二の発明は本発明の第一の発明の一例としてあげられる。

## 【0013】

次ぎに、本発明の第二の発明についてその調製方法を説明する。第二の発明は、下記の工程を含む調製方法により調製された担持酸化ルテニウム触媒に係るものである。

ルテニウム化合物担持工程：ルテニウム化合物を触媒担体に担持する工程

焼成工程：ルテニウム化合物担持工程で得られたものを200℃以上の温度で、酸化性ガス中、不活性ガス中あるいは還元性ガス中で焼成する工程

ヒドラジン処理工程：焼成工程で得られたものをヒドラジンとアルカリの混合溶液で処理する工程

酸化工程：ヒドラジン処理工程で得られたものを酸化する工程

一般的に工業的には、担体に担持した形で使用される。

## 【0014】

まず、ルテニウム化合物担持工程について説明する。担体としては、酸化チタン、アルミナ、酸化ジルコニア、シリカ、チタン複合酸化物、ジルコニア複合酸化物、アルミニウム複合酸化物、珪素複合酸化物などの元素の酸化物、及び複合酸化物があげられ、好ましい担体は、酸化チタン、アルミナ、酸化ジルコニア、シリカで、更に好ましい担体は、酸化チタンである。

## 【0015】

特に好ましい担体としては、ルチル結晶系の酸化チタンを含有する酸化チタンであるが、酸化チタンとしてはルチル結晶系、アナターゼ結晶系、非晶質などが知られている。本発明において特に好ましく使用されるルチル結晶系の酸化チタンを含有する酸化チタンとは、X線回折分析法によって酸化チタン中のルチル結晶とアナターゼ結晶の比率を測定し、そのうちルチル結晶を含有するものを指す。測定方法については後で詳しく示す。本発明において使用する担体の化学組成が酸化チタン単独の場合はX線回折分析法による酸化チタン中のルチル結晶とア

ナターゼ結晶の比率からルチル結晶の割合が決定されるが、本発明においては酸化チタンと他の金属酸化物との複合酸化物も含まれるので、その場合は次に示す方法によってルチル結晶の割合が決定される。酸化チタンと複合化する酸化物としては元素の酸化物があげられるが、好ましくは、アルミナ、酸化ジルコニウム、シリカなどがあげられる。複合酸化物中のルチル結晶の割合は、同じくX線回折分析法による酸化チタン中のルチル結晶とアナターゼ結晶の比率からルチル結晶の割合が決定されるが、ルチル結晶を含むことが好ましい。また、この際、複合酸化物中の酸化チタン以外の酸化物の含量は0~60wt%の範囲である。好ましい担体としては酸化チタン以外の金属酸化物を含まない酸化チタンがあげられる。

#### 【0016】

酸化チタンはルチル結晶を含むことが好ましいが、含量としては、ルチル結晶の比率は10%以上のものがあげられ、更に好ましくは30%以上のものがあげられる。より更に好ましくは80%以上のものがあげられる。

#### 【0017】

ルチル結晶を含む酸化チタンの調製法としては種々あげられるが、一般的に次の調製例があげられる。たとえば、四塩化チタンを原料とする場合は、四塩化チタンを氷冷した水に滴下溶解して、アンモニア水溶液で中和し、水酸化チタン（オルトチタン酸）を生成させる。その後、生成した沈殿を水洗して塩素イオンを除去する。この際に、中和時の温度が20℃以上の高い温度になる場合や、洗浄した後の酸化チタンに塩素イオンが残存している場合には、焼成時に安定なルチル結晶系への転移が起こりやすくなる。また、焼成温度も600℃以上になるとルチル化が生じる（触媒調製化学、1989年、211頁、講談社）。また、たとえば、四塩化チタン蒸発器に酸素-窒素混合ガスを通じて反応ガスを調製し、これを反応器に導入する。四塩化チタンと酸素との反応は400℃付近から始まり、 $TiCl_4-O_2$ 系の反応で生成する二酸化チタンはアナターゼ型が主であるが、反応温度が900℃以上になるとルチル型の生成が見られる（触媒調製化学、1989年、89頁、講談社）。また、たとえば、四塩化チタンを硫酸アンモニウムの存在下に加水分解した後、焼成する方法（たとえば、触媒工学講座10

元素別触媒便覧、1978年、254頁、地人書館)、アナターゼ結晶系の酸化チタンを焼成する方法(たとえば、金属酸化物と複合酸化物、1980年、107頁、講談社)などがあげられる。また、四塩化チタンの水溶液を加熱加水分解する方法によって、ルチル結晶形の酸化チタンを得ることができる。更に、あらかじめ硫酸チタンや塩化チタンなどのチタン化合物水溶液とルチル結晶系の酸化チタン粉末を混合しておき、加熱加水分解やアルカリ加水分解し、次いで、50℃前後の低温で焼成することによってもルチル結晶系の酸化チタンが生成する。

#### 【0018】

酸化チタン中のルチル結晶の割合を決定する方法は、X線回折分析法であるが、X線源としてはいろいろな線源が使用される。たとえば、銅のK $\alpha$ 線などがあげられる。銅のK $\alpha$ 線を使用した場合、ルチル結晶の比率とアナターゼ結晶の比率はそれぞれ、(110)面の $2\theta = 27.5$ 度の回折ピークの強度と、(101)面の $2\theta = 25.3$ 度の回折ピークの強度を用いて決定する。本発明に使用する担体はルチル結晶のピーク強度及びアナターゼ結晶のピーク強度を有する物、又は、ルチル結晶のピーク強度を有する物が好ましい。すなわち、ルチル結晶の回折ピーク及びアナターゼ結晶の回折ピークの両方を有する物であっても好ましいし、ルチル結晶の回折ピークのみを有する物であっても好ましい。好ましくは、ルチル結晶のピーク強度とアナターゼ結晶のピーク強度の合計に対するルチル結晶のピーク強度の割合が10%以上のものがあげられる。

#### 【0019】

また、ルチル結晶系の酸化チタンを含有する酸化チタン担体を使用した担持酸化ルテニウム触媒において、担体に含有されるOH基量を最適化することにより、触媒活性を向上させることができる。一般的に、酸化チタンの表面にはTiに結合するOHで表される水酸基が存在することが知られている。本発明において使用される酸化チタンとは、OH基を含有するものであるが、その含量を測定する方法については後で詳しく示す。本発明において使用する担体の化学組成が酸化チタン単独の場合は酸化チタン中のOH基含量から決定されるが、本発明においては酸化チタンと他の金属酸化物との複合酸化物も含まれる。酸化チタンと複

合化する酸化物としては元素の酸化物があげられるが、好ましくは、アルミナ、酸化ジルコニウム、シリカなどがあげられる。また、この際、複合酸化物中の酸化チタン以外の酸化物の含量は0～60wt%の範囲である。この場合も担体に含有される担体の単位重量あたりのOH基含量は同じく後で詳しく示される測定方法で決定される。好ましい担体としては酸化チタン以外の金属酸化物を含まない酸化チタンがあげられる。

## 【0020】

担体のOH基含量が多い場合は、担体と担持酸化ルテニウムが反応し、不活性化する場合がある。一方、担体のOH基含量が少ない場合は、担持酸化ルテニウムのシンタリング及びその他の現象で、触媒の活性が低下する場合がある。すなわち、触媒活性は担持するルテニウム化合物の量に応じて、適当なOH基含量の領域があり、その範囲内で触媒活性はOH基の増加とともに徐々に増加し、ピークを示した後に、低下傾向を示す。よって、適切なOH基含量の範囲内で触媒は高い活性を示す。触媒に用いる担体酸化チタンのOH基量は通常 $0.1 \times 10^{-4}$ ～ $30 \times 10^{-4}$ (mol/g-担体)であり、好ましくは $0.2 \times 10^{-4}$ ～ $20 \times 10^{-4}$ (mol/g-担体)、更に好ましくは $3.0 \times 10^{-4}$ ～ $10 \times 10^{-4}$ (mol/g-担体)があげられる。

## 【0021】

酸化チタンのOH基含量を決定する方法は、種々あげられる。好ましい方法として、アルキルアルカリ金属による適定法があげられる。アルキルアルカリ金属による適定法としては、脱水された溶媒中に酸化チタン担体や酸化チタン担体粉を懸濁させておき、窒素雰囲気中でアルキルアルカリ金属を滴下し、発生した炭化水素量から、酸化チタンに含有されるOH基量を求める方法が好ましい方法としてあげられる。その際に脱水された溶媒中に含有される水とアルキルアルカリ金属が反応し、炭化水素が発生するので、その量を測定値から差し引いて酸化チタン中のOH基含量を求めなければならない。

## 【0022】

最も好ましい方法としては、脱水トルエン中に酸化チタン担体や酸化チタン担体粉を懸濁させておき、窒素雰囲気でメチルリチウムを滴下し、発生したメタン

の量から酸化チタンに含有されているOH基含量を求める方法があげられ、本発明で規定している酸化チタン担体中のOH基含量はこの方法で求めた値である。

#### 【0023】

測定手順としては例えば次のような方法があげられる。まず、試料をあらかじめ空气中150℃で、2時間乾燥した後、デシケーター内で冷却する。その後、窒素置換されたフラスコ内に試料を所定量移し、脱水されたトルエンなどの有機溶媒に懸濁させる。発熱を抑えるためフラスコを氷冷し、滴下漏斗からメチルリチウムを滴下し、発生したガスを捕集し、測定した温度での体積を測定する。

#### 【0024】

酸化チタン担体に含有されるOH基含量を所定量にする方法としては種々の方法があげられる。例えば、担体の焼成温度や焼成時間があげられる。酸化チタン担体中のOH基は熱をかけることにより脱離するが、焼成温度や焼成時間を変化させることによりOH基含量を制御することができる。担体の焼成温度としては通常100～1000℃、好ましくは150～800℃があげられる。担体の焼成時間としては通常30分～12時間があげられる。この場合、焼成温度の上昇や、焼成時間の増加に伴い、担体の表面積が減少する点に注意しなければならない。その他、酸化チタンを気相で製造すればOH基含量の少ないものを製造することができるし、水溶液などの水相から製造すればOH基含量の多いものを製造することができる。

#### 【0025】

担体に担持するルテニウム化合物としては、 $\text{RuCl}_3$ 、 $\text{RuCl}_3$ 水和物などのルテニウム塩化物、 $\text{K}_3\text{RuCl}_6$ 、 $[\text{RuCl}_6]^{3-}$ 、 $\text{K}_2\text{RuCl}_6$ などのクロロルテニウム酸塩、 $[\text{RuCl}_5(\text{H}_2\text{O})_4]^{2-}$ 、 $[\text{RuCl}_2(\text{H}_2\text{O})_4]^+$ などのクロロルテニウム酸塩水和物、 $\text{K}_2\text{RuO}_4$ などのルテニウム酸の塩、 $\text{Ru}_2\text{OCl}_4$ 、 $\text{Ru}_2\text{OCl}_5$ 、 $\text{Ru}_2\text{OCl}_6$ などのルテニウムオキシ塩化物、 $\text{K}_2\text{Ru}_2\text{OCl}_{10}$ 、 $\text{Cs}_2\text{Ru}_2\text{OCl}_4$ などのルテニウムオキシ塩化物の塩、 $[\text{Ru}(\text{NH}_3)_6]^{2+}$ 、 $[\text{Ru}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$ 、 $[\text{Ru}(\text{NH}_3)_5\text{H}_2\text{O}]^{2+}$ などのルテニウムアンミン錯体、 $[\text{Ru}(\text{NH}_3)_5\text{Cl}]^{2+}$ 、 $[\text{Ru}(\text{NH}_3)_6\text{Cl}]^{+}$ 、 $[\text{Ru}(\text{NH}_3)_6\text{Br}]^{-}$ などのルテニウムアンミン

錯体の塩化物、臭化物、 $\text{RuBr}_3$ 、 $\text{RuBr}_3$ 水和物などのルテニウム臭化物、その他のルテニウム有機アミン錯体、ルテニウムアセチルアセトナート錯体、 $\text{Ru}(\text{CO})_5$ 、 $\text{Ru}_3(\text{CO})_{12}$ などのルテニウムカルボニル錯体、 $[\text{Ru}_3\text{O}(\text{OCOCH}_3)_6(\text{H}_2\text{O})_3]\text{OCOCH}_3$ 水和物、 $\text{Ru}_2(\text{RCOO})_4\text{Cl}$ (R=炭素数1-3のアルキル基)などのルテニウム有機酸塩、 $\text{K}_2[\text{RuCl}_5\text{NO}]$ 、 $[\text{Ru}(\text{NH}_3)_5(\text{NO})]\text{Cl}_3$ 、 $[\text{Ru}(\text{OH})(\text{NH}_3)_4(\text{NO})](\text{NO}_3)_2$ 、 $\text{Ru}(\text{NO})(\text{NO}_3)_3$ などのルテニウムニトロシル錯体、ルテニウムホスфин錯体などの化合物などがあげられる。好ましいルテニウム化合物としては、 $\text{RuCl}_3$ 、 $\text{RuCl}_3$ 水和物などのルテニウム塩化物、 $\text{RuBr}_3$ 、 $\text{RuBr}_3$ 水和物などのルテニウム臭化物などハロゲン化ルテニウム化合物があげられる。更に好ましくは、塩化ルテニウム水和物があげられる。

## 【0026】

担体にルテニウム化合物を担持する方法としては、含浸法、平衡吸着法などがあげられる。

## 【0027】

次に、焼成工程について説明する。ルテニウム化合物担持工程で得られたものを200℃以上の温度で、不活性ガス中、酸化性ガス中あるいは還元性ガス中で焼成する方法として、不活性ガスとしては窒素、ヘリウムなどの不活性ガス雰囲気下で焼成する方法などがあげられる。酸化性ガスとしては空気、酸素及び、窒素と酸素の混合ガスなどがあげられる。還元性ガスとしては、水素、及び、水素と窒素の混合ガスなどがあげられる。

## 【0028】

この工程は、ルテニウム化合物を担体に担持した後、乾燥し、次いで、ルテニウム化合物を担体に固定化する工程であり、次のヒドラジン処理工程で、ルテニウム化合物を安定的に処理できるようにするための工程である。この工程を行った触媒を行わなかった触媒と比較すると、飛躍的に、次のヒドラジン処理工程が安定的に行われ、触媒活性が増加する。好ましくは、酸化性ガス中で焼成する方法があげられ、更に好ましくは、空気中で焼成する方法があげられる。

## 【0029】

次に、ヒドラジン処理工程について説明する。焼成工程で得られたものを、ヒドラジン処理する方法としてはヒドラジンとアルカリの混合溶液に浸漬したり、その混合溶液を含浸する方法があげられるが、使用されるアルカリとしては、アルカリ金属の水酸化物、炭酸塩、炭酸水素塩、及びアンモニア、炭酸アンモニウム、炭酸水素アンモニウムなどの水溶液、アルコールなどの有機溶媒の溶液などがあげられる。アルカリとしては、好ましくはアルカリ金属の水酸化物、炭酸塩、炭酸水素塩が用いられる。溶媒としては水が好ましく用いられる。

## 【0030】

また、担体に担持したルテニウム化合物を焼成した後、液相で還元する方法も好ましい方法としてあげられるが、還元剤としてはメタノール、ホルムアルデヒド、メタノール、ホルムアルデヒドの水溶液やアルコールなどの有機溶媒の溶液、水素、 $\text{NaBH}_4$ 、 $\text{Na}_2\text{B}_2\text{H}_6$ 、 $\text{Na}_2\text{B}_4\text{H}_{10}$ 、 $\text{Na}_2\text{B}_5\text{H}_9$ 、 $\text{LiBH}_4$ 、 $\text{K}_2\text{B}_2\text{H}_6$ 、 $\text{K}_3\text{B}_4\text{H}_{10}$ 、 $\text{K}_2\text{B}_5\text{H}_9$ 、 $\text{Al}(\text{BH}_4)_3$ などの水素化ホウ素化合物、 $\text{LiB}[\text{CH}(\text{CH}_3)\text{C}_2\text{H}_5]_3\text{H}$ 、 $\text{LiB}(\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{H}$ 、 $\text{KB}[\text{CH}(\text{CH}_3)\text{C}_2\text{H}_5]_3\text{H}$ 、 $\text{KB}[\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}(\text{CH}_3)_2]_3\text{H}$ 、などの水素化ホウ素有機金属化合物、 $\text{LiAlH}$ 、 $\text{NaH}$ 、 $\text{LiH}$ 、 $\text{KH}$ などの金属水素化物、 $[(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2]_2\text{AlH}$ などの有機アルミニウム化合物、有機リチウム化合物、有機ナトリウム化合物、有機カリウム化合物、有機マグネシウム化合物などがあげられる。

## 【0031】

ヒドラジン処理又は還元剤で処理した後にアルカリ金属塩化物を添加する方法も好ましい方法である。

## 【0032】

次いで、酸化する方法としては、空气中で焼成する方法が例としてあげられる。

## 【0033】

酸化ルテニウムと担体の重量比は、好ましくは、0.1/99.9~20.0/80.0であり、より好ましくは、0.5/99.5~15.0/85.0であり、更により好ましくは1.0/99.0~15.0/85.0である。酸化

ルテニウムの比率が低すぎると活性が低くなる場合があり、酸化ルテニウムの比率が高すぎると触媒の価格が高くなる場合がある。担持する酸化ルテニウムとしては二酸化ルテニウム、水酸化ルテニウムなどが例としてあげられる。

## 【0034】

本発明に使用する担持酸化ルテニウム触媒を調製する好ましい具体例として、以下の工程を含む調製方法をあげることができる。

ハロゲン化ルテニウム担持工程：ハロゲン化ルテニウムを触媒担体に担持する工程

焼成工程：ルテニウム化合物担持工程で得られたものを200℃以上の温度で  
、不活性ガス中、酸化性ガス中あるいは還元性ガス中で焼成する工程

ヒドラジン処理工程：焼成工程で得られたものをヒドラジンとアルカリの混合  
溶液で処理する工程

酸化工程：ヒドラジン処理工程で得たものを酸化する工程

## 【0035】

また、本発明に使用する担持酸化ルテニウム触媒を調製する一層好ましい具体  
例として、以下の工程を含む調製法をあげることができる。

ハロゲン化ルテニウム担持工程：ハロゲン化ルテニウムを触媒担体に担持する  
工程

焼成工程：ルテニウム化合物担持工程で得られたものを200℃以上の温度で  
、不活性ガス中、酸化性ガス中あるいは還元性ガス中で焼成する工程

ヒドラジン処理工程：焼成工程で得られたものをヒドラジンとアルカリの混合  
溶液で処理する工程

アルカリ金属塩化物添加工程：ヒドラジン処理工程で得たものにアルカリ金属  
塩化物を添加する工程

酸化工程：アルカリ金属塩化物添加工程で得たものを酸化する工程

## 【0036】

ハロゲン化ルテニウム担持工程は、ハロゲン化ルテニウムを触媒担体に担持す  
る工程である。担体に担持するルテニウム化合物としては、既に例示した種々の  
ルテニウム化合物があげられるが、その中でも、 $RuCl_3$ 、 $RuCl_3$ 水和物な

のルテニウム塩化物、 $\text{RuBr}_3$ 、 $\text{RuBr}_3$ 水和物などのルテニウム臭化物などルテニウムのハロゲン化物が好ましい例としてあげられる。好ましいハロゲン化ルテニウムとしては、 $\text{RuCl}_3$ 、 $\text{RuCl}_3$ 水和物などのルテニウム塩化物、 $\text{RuBr}_3$ 、 $\text{RuBr}_3$ 水和物などのルテニウム臭化物があげられる。更に好ましくは、塩化ルテニウム水和物があげられる。

#### 【0037】

ハロゲン化ルテニウム担持工程で使用されるハロゲン化ルテニウムの量は、好ましい酸化ルテニウムと担体の重量比に対応する量が通常使用される。すなわち、既に例示した触媒担体に、ハロゲン化ルテニウムの溶液を含浸させる、平衡吸着させるなどの方法で担持する。溶媒としては水やアルコールなどの有機溶媒が使用されるが、好ましくは水があげられる。次に、含浸したものを乾燥することもできるし、乾燥しないこともできるが、乾燥する方法が好ましい例としてあげられる。この乾燥は含浸したハロゲン化ルテニウム水溶液の水分を除去する操作であり、次の、焼成工程とは意味の異なる操作として区別される。

#### 【0038】

焼成工程はルテニウム化合物担持工程で得たものを200℃以上の温度で、不活性ガス中、酸化性ガス中あるいは還元性ガス中で焼成する工程である。不活性ガスとしては窒素、ヘリウムなどの不活性ガスなどがあげられる。酸化性ガスとしては空気、酸素及び、窒素と酸素の混合ガスなどがあげられる。還元性ガスとしては、水素、及び、水素と窒素の混合ガスなどがあげられる。好ましくは、酸化性ガス中で焼成する方法があげられる。更に好ましくは、空气中で焼成する方法があげられる。焼成する温度としては200℃以上であるが、温度が高すぎるほど担持したルテニウム化合物がシンタリングし、活性が低下する恐れがある。好ましい焼成温度としては200～350℃、更に好ましくは、200～300℃があげられる。

#### 【0039】

ヒドラジン処理工程は焼成工程で得たものをヒドラジンとアルカリの混合溶液で処理する工程である。ヒドラジンとアルカリの混合溶液で処理する方法としては、ヒドラジンとアルカリの混合溶液に含浸する、ヒドラジンとアルカリの混合

溶液に浸漬するなどの方法がある。ヒドラジン処理工程で使用されるヒドラジンの濃度は、好ましくは0.1mol/l以上があげられるが、ヒドラジン一水和物などのヒドラジン水和物をそのまま用いてもよい。あるいは水やアルコールなどの有機溶媒の溶液として使用される。好ましくは、ヒドラジン水溶液あるいはヒドラジン水和物が用いられる。ヒドラジンは無水物も一水和物も使用できる。ハロゲン化ルテニウムとヒドラジンのモル比は、好ましくはハロゲン化ルテニウムの0.1～20倍モルが使用される。ハロゲン化ルテニウムとアルカリのモル比はハロゲン化ルテニウム1モルに対してたとえば水酸化ナトリウムであれば3モルが当量であるが、好ましくはハロゲン化ルテニウムの0.1～20倍当量のアルカリが使用される。アルカリの濃度は用いるアルカリによって異なるが、好ましくは0.1～10mol/lがあげられる。ヒドラジンとアルカリの溶液に浸漬する時間は好ましくは5分～5時間があげられる。温度は、好ましくは0～100℃があげられるが、より好ましくは、10～60℃があげられる。ヒドラジンとアルカリの溶液に浸漬した後に好ましくは、処理した固体は溶液と濾別される。

#### 【0040】

より好ましい方法としては、ヒドラジン処理工程で製造したものを洗浄してアルカリ及びヒドラジンを除去し、乾燥して、次のアルカリ金属塩化物添加工程でアルカリ金属塩化物を添加した後、乾燥し、酸化する方法があげられる。

#### 【0041】

更に好ましい方法としては、ヒドラジン処理工程で製造した触媒を、アルカリ金属塩化物の水溶液で洗浄した後、乾燥し、酸化する方法があげられる。この方法は、アルカリ及びヒドラジンの除去とアルカリ金属塩化物の添加を同じ工程で行えるため好ましい。

#### 【0042】

アルカリ金属塩化物添加工程はヒドラジン処理工程で得たものにアルカリ金属塩化物を添加する工程である。この工程は、担持酸化ルテニウム触媒を調製する上で必須の工程ではないが、該工程を行うことによって触媒の活性が一層向上する。すなわち、次の酸化工程で触媒を酸化するが、その際に、アルカリ金属塩の

存在下、ヒドラジン処理した触媒を酸化することにより高活性な担持酸化ルテニウムに変換することが好ましい調製例である。

#### 【0043】

アルカリ金属塩化物としては、塩化カリウム、塩化ナトリウムなどのアルカリ金属の塩化物をあげることができ、好ましくは塩化カリウム、塩化ナトリウム、更に好ましくは塩化カリウムである。ここで、アルカリ金属塩／ルテニウムのモル比は、0.01～1.0が好ましく、0.1～5.0が更に好ましい。アルカリ金属塩の使用量が過少であると十分な高活性触媒が得られず、一方アルカリ金属塩の使用量が過多であると工業的にコスト高を招く。

#### 【0044】

アルカリ金属塩化物の添加方法としては、洗浄、乾燥されたヒドラジン処理ルテニウム触媒にアルカリ金属塩化物の水溶液を含浸する方法があげられるが、ヒドラジン処理されたルテニウム触媒を水で洗浄しないで、アルカリ金属塩化物水溶液で洗浄して含浸する方法が更に好ましい方法としてあげられる。

#### 【0045】

触媒の洗浄の際にpHを調整する目的でアルカリ金属塩化物の水溶液に塩酸を添加することもできる。アルカリ金属塩化物の水溶液の濃度は好ましくは0.01～1.0mol/lがあげられるが、より好ましくは、0.1～5.0mol/lがあげられる。

#### 【0046】

洗浄の目的はアルカリ及びヒドラジンを除去することであるが、本発明の効果を損ねない範囲でアルカリ及びヒドラジンを残存させることもできる。

#### 【0047】

アルカリ金属塩化物を含浸した後、触媒は通常乾燥される。乾燥条件は、好ましくは50～200℃であり、好ましくは1～10時間である。

#### 【0048】

酸化工程はヒドラジン処理工程で得られたものを酸化する工程（アルカリ金属塩化物添加工程を用いない場合）であるか、又はアルカリ金属塩化物添加工程で得たものを酸化する工程（アルカリ金属塩化物添加工程を用いた場合）である。

酸化工程としては空気中で焼成する方法をあげることができる。酸素を含有する気体中で、アルカリ金属塩の存在下、ヒドラジン処理したものを焼成することにより高活性な担持酸化ルテニウムに酸化することが好ましい調製例である。酸素を含有する気体としては、通常は空気があげられる。

## 【0049】

焼成温度は、好ましくは100~600℃であり、より好ましくは280~450℃である。焼成温度が低すぎるとヒドラジン処理により生成した粒子が酸化ルテニウム前駆体のまま多く残存し、触媒活性が不十分となる場合がある。また、焼成温度が高すぎると酸化ルテニウム粒子の凝集が起り、触媒活性が低下する。焼成時間は、好ましくは30分~10時間である。

## 【0050】

この場合、アルカリ金属塩の存在下に焼成することが重要である。この方法により、より細かい粒子の酸化ルテニウムを生成し、アルカリ金属塩の実質的な非存在下に焼成するのに比べて、より高い触媒活性を得ることができる。

## 【0051】

焼成により、担体に担持されたヒドラジン処理により生成した粒子は担持酸化ルテニウム触媒に変換される。ヒドラジン処理により生成した粒子が酸化ルテニウムに変換されたことはX線回折やXPS（X線光電子分光）などの分析により確認することができる。なお、ヒドラジン処理により生成した粒子は、その実質上の全量が酸化ルテニウムに変換されていることが好ましいが、本発明の効果を損ねない範囲で、ヒドラジン処理により生成した粒子が残留していることも許容され得る。

## 【0052】

ヒドラジン処理をしたものを酸化処理をした後に、残存しているアルカリ金属塩化物を水洗、乾燥する方法が好ましい調製方法である。焼成時に含有されているアルカリ金属塩化物は水で十分洗浄されることが好ましい。洗浄後のアルカリ金属塩化物の残存量を測定する方法としては濾液に硝酸銀水溶液を加えて白濁の有無を調べる方法がある。しかし本触媒の触媒活性を損ねない範囲でアルカリ金属塩化物が残存していてもかまわない。

## 【0053】

洗浄した触媒は次に乾燥することが好ましい調製方法である。乾燥する条件は好ましくは50～200℃であり、好ましくは1～10時間である。

## 【0054】

以上の工程で製造された担持酸化ルテニウム触媒は高活性であり、塩化ルテニウムを水素で還元した触媒を酸化して調製した触媒よりも高活性であった。また、従来の塩化ルテニウムをヒドラジン処理し、酸化処理した触媒よりも、アルカリ前処理してヒドラジン処理し、酸化処理した触媒の方が高活性であった。

## 【0055】

本発明のうち第三の発明は、上記の触媒を用いて、塩化水素を酸素により酸化することにより塩素を得るものである。塩素を得るにあたり、反応方式としては固定床又は流動層等の流通方式があげられ、通常固定床気相流通方式、気相流動層流通方式などの気相反応が好ましく採用される。固定床式は反応ガスと触媒の分離が不要であり、原料ガスと触媒の接触を十分行うことができるので高転化率を達成できるなどの利点がある。また、流動層方式は反応器内の除熱を十分に行なうことができ、反応器内の温度分布幅を小さくできる利点がある。

## 【0056】

反応温度は、高温の場合、高酸化状態のルテニウム酸化物の揮散が生じるのでより低い温度で反応することが望まれ、100～500℃が好ましく、より好ましくは200～380℃があげられる。反応圧は通常大気圧～50気圧程度である。酸素原料としては、空気をそのまま使用してもよいし、純酸素を使用してもよいが、好ましくは不活性な窒素ガスを装置外に放出する際に他の成分も同時に放出されるので不活性ガスを含まない純酸素があげられる。塩化水素に対する酸素の理論モル量は1/4モルであるが、理論量の0.1～10倍供給するのが通常である。また、触媒の使用量は、固定床気相流通方式の場合で、大気圧下原料塩化水素の供給速度との比GHSVで表わすと、通常10～20000 h<sup>-1</sup>程度である。

## 【0057】

## 【実施例】

以下に実施例に基づいて本発明をより詳細に説明するが、本発明はこれら実施例より限定されるものではない。

## 【0058】

## 実施例1

次の方法により触媒を調製した。すなわち、酸化チタン粉末（堺化学（株）、STR-60R、100%ルチル結晶系）50.0gに純水35.3gと酸化チタンゾル（堺化学（株）CSB、 $TiO_2$ 含量38wt%）6.6gを加え混練した。この混合物を1.5mmφのヌードル状に押出し成型した。次いで、空气中、60℃で2時間乾燥し、白色のヌードル状酸化チタン49.1gを得た。この操作同様の操作を行い、合計105.0gの白色のヌードル状酸化チタンを得た。得られた固体を空气中で、室温から700℃まで2時間で昇温し、同温度で3時間焼成し、102.3g白色のヌードル状酸化チタンを得た。焼成後、ヌードル状固体を5mm程度の長さに切り揃えることにより、白色押出し状酸化チタン担体を得た。次いで、この担体100.0gに市販の塩化ルテニウム（ $RuCl_3 \cdot nH_2O$ 、 $Ru$ 含量37.3wt%）12.75gと42.5gの純水に溶解して調製した水溶液を含浸し、60℃で2時間乾燥した。次いで、得られた固体21.6gを分取し、室温から200℃まで空気雰囲気下、1時間で昇温し、同温度で2時間焼成した。焼成したものを2N水酸化カリウム溶液13.3gと純水120g、ヒドラジン1水和物3.20gからなる溶液中に浸した。浸すと同時に発泡が起きた。155分後、上澄液を濾別により除去した。ついで、得られた固体に500mlの純水を加えて、30分間洗浄した後、濾別した。この操作を8回くりかえした。この時の1回目の洗浄液のpHは11.4、8回目の洗浄液のpHは7.4であった。濾別した固体に0.5mol/l塩化カリウム溶液50gを加えて攪拌した後に再び固体を濾別した。この操作を3回繰り返した。得られた固体を60℃で4時間乾燥し、黒色固体を得た。次いで、空气中で、室温から350℃まで1時間で昇温し、同温度で3時間焼成し20.9gの黒色固体を得た。焼成後、500mlの純水を加えて攪拌した後、固体を濾別した。この操作を6回繰り返し、洗液に硝酸銀水溶液を滴下し、塩化カリウムの残存していないことを確認した。次いで、この固体を60℃で4時間乾燥することにより、

20. 6 g の黒色押出し状酸化チタン担持酸化ルテニウム触媒を得た。

なお、酸化ルテニウム含量の計算値は、

$$\text{RuO}_2 / (\text{RuO}_2 + \text{TiO}_2) \times 100 = 5.9 \text{ 重量\%} \text{ であった。}$$

ルテニウム含量の計算値は、

$$\text{Ru} / (\text{RuO}_2 + \text{TiO}_2) \times 100 = 4.5 \text{ 重量\%} \text{ であった。}$$

次いで、MSAによる一酸化炭素吸着量を測定した。触媒 0.1 g を取り、下記の条件で、一酸化炭素吸着量を測定した。

- ・ 測定装置：全自動触媒ガス吸着量測定装置 R 6015 (大倉理研製)
- ・ 水素流量：50 ml/min
- ・ 昇温時間：20 °C/min
- ・ 還元条件：220 °C、60 分
- ・ ヘリウムパージ：He 50 ml/min、15 min
- ・ 冷却条件：25 °C/min
- ・ 一酸化炭素吸着：He 50 ml/min 流通下、50 °C で 0.45 ml づつ  
数回パルス注入し、吸着させた。

測定を 2 回行った結果、2 回測定の平均値は 4.42 ml/g-cat であった。ルテニウム当たり吸着量は 98.2 ml/g-Ru であった。

このようにして得られた酸化チタン担持酸化ルテニウム触媒を以下に示す反応方法 1 で反応した。すなわち、得られた触媒 2.5 g を 2 mm 球の市販の α-アルミナ担体 (ニッカトー(株)製、SSA995) 10 g とよく混合することにより触媒を希釈して石英製反応管 (内径 12 mm) に充填し、塩化水素ガスを 19.2 ml/min、酸素ガスを 19.2 ml/min (いずれも 0 °C、1 気圧換算) 常圧下に供給した。石英反応管を電気炉で加熱し、内温 (ホットスポット) を 300 °C とした。反応開始 2.0 時間後の時点で、反応管出口のガスを 30 重量% ヨウ化カリウム水溶液に流通させることによりサンプリングを行い、ヨウ素滴定法及び中和滴定法によりそれぞれ塩素の生成量及び未反応塩化水素量を測定した。

下式により求めた単位触媒重量当りの塩素の生成活性は  $11.0 \times 10^{-4} \text{ mol}/\text{min} \cdot \text{g-触媒}$  であった。

単位触媒重量当りの塩素生成活性 ( $\text{mol}/\text{min} \cdot \text{g}$ -触媒) = 単位時間当りの出口塩素生成量 ( $\text{mol}/\text{min}$ ) / 触媒重量 (g)

さらに、得られた同じ酸化チタン担持酸化ルテニウム触媒を以下に示す反応方法2で反応した。すなわち得られた触媒 1.0 g を 2 mm 球の市販の  $\alpha$ -アルミニナ担体 (ニッカトー(株)製、SSA 995) 20 g とよく混合することにより触媒を希釈して石英製反応管 (内径 12 mm) に充填し、塩化水素ガスを 192 ml/min、酸素ガスを 206 ml/min (いずれも 0°C、1 気圧換算) 常圧下に供給した。石英反応管を電気炉で加熱し、内温 (ホットスポット) を 301 °C とした。反応開始 2.4 時間後の時点での単位触媒重量当りの塩素の生成活性は  $25.5 \times 10^{-4} \text{ mol}/\text{min} \cdot \text{g}$ -触媒であった。

### 【0059】

#### 実施例 2

次の方法により触媒を調製した。すなわち、酸化チタン粉末 (堺化学(株)、STR-60R、100%ルチル結晶系) 50.0 g に純水 35.3 g と酸化チタンゾル (堺化学(株)CSB、 $\text{TiO}_2$ 含量 38wt%) 6.6 g を加え混練した。この混合物を 1.5 mm φ のヌードル状に押出し成型した。次いで、空気中、60°C で 2 時間乾燥し、白色のヌードル状酸化チタンを得た。この操作と同様の操作を行い、合計 94.9 g の白色のヌードル状酸化チタンを得た。得られた固体を空気中で、室温から 700°C まで 2 時間で昇温し、同温度で 3 時間焼成し、白色のヌードル状酸化チタンを得た。焼成後、ヌードル状固体を 5 mm 程度の長さに切り揃えることにより、白色押出し状酸化チタン担体を得た。次いで、この担体 20.0 g に市販の塩化ルテニウム ( $\text{RuCl}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ 、Ru 含量 38.2wt%) 2.49 g と 8.5 g の純水に溶解して調製した水溶液を含浸し、一夜、室温で放置乾燥させた後、60°C で 2 時間乾燥した。次いで、得られた固体 22.4 g を、室温から 300°C まで空気を 200 ml/min 流通させた条件下で、1.5 時間で昇温し、同温度で 2 時間焼成した。焼成したものを 2N 水酸化カリウム溶液 13.2 g と純水 120 g、ヒドラジン 1 水和物 3.20 g からなる溶液中に浸した。浸すと同時に発泡が起きた。155 分後、上澄液を濾別により除去した。ついで、得られた固体に 500 ml の純水を加えて、30 分間洗浄

した後、濾別した。この操作を7回くりかえした。この時の1回目の洗浄液のpHは10.5、7回目の洗浄液のpHは8.0であった。濾別した固体に0.5mol/l塩化カリウム溶液50gを加えて攪拌した後に再び固体を濾別した。この操作を3回繰り返した。得られた固体を60℃で4時間乾燥し、黒色固体を得た。次いで、空気中で、室温から350℃まで1時間で昇温し、同温度で3時間焼成し21.3gの黒色固体を得た。焼成後、500mlの純水を加えて攪拌した後、固体を濾別した。この操作を5回繰り返し、洗液に硝酸銀水溶液を滴下し、塩化カリウムの残存していないことを確認した。次いで、この固体を60℃で4時間乾燥することにより、21.1gの黒色押出し状酸化チタン担持酸化ルテニウム触媒を得た。

なお、酸化ルテニウム含量の計算値は、

$$\text{RuO}_2 / (\text{RuO}_2 + \text{TiO}_2) \times 100 = 5.9\text{重量\%} \text{ であった。}$$

ルテニウム含量の計算値は、

$$\text{Ru} / (\text{RuO}_2 + \text{TiO}_2) \times 100 = 4.5\text{重量\%} \text{ であった。}$$

このようにして得られた酸化チタン担持酸化ルテニウム触媒1.0gを実施例1の反応方法2と同様に反応管に充填し、内温(ホットスポット)を300℃とした以外は、実施例1の反応方法2に準拠して反応を行った。反応開始2.0時間後の時点での単位触媒重量当りの塩素の生成活性は $22.8 \times 10^{-4}\text{mol/m}\cdot\text{min}\cdot\text{g-触媒}$ であった。

#### 【0060】

##### 実施例3

次の方法により触媒を調製した。すなわち、酸化チタン粉末(堺化学(株)、STR-60R、100%ルチル結晶系)30.0gと酸化アルミニウム粉末(住友化学工業(株)AES-12)30.0gをよく混合した。混合したものに純水19.0gと酸化チタンゾル(堺化学(株)CSB、 $\text{TiO}_2$ 含量38wt%)7.9gを加え混練した。さらにこの混合物に純水0.6gを加え適当な粘度になるまで混練した。この混合物を1.5mmφのヌードル状に押し出し成型した。次いで、空気中、60℃で2時間乾燥し、白色のヌードル状酸化チタン- $\alpha$ -アルミナを得た。得られた固体を空気中で、室温から600℃まで1.7時間で昇温

し、同温度で3時間焼成し、白色のヌードル状酸化チタン- $\alpha$ -アルミナを50.8g得た。焼成後、ヌードル状固体を5mm程度の長さに切り揃えることにより、白色押出し状酸化チタン- $\alpha$ -アルミナ担体を得た。次いで、この担体20.0gに市販の塩化ルテニウム( $\text{RuCl}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ 、Ru含量38.2wt%)1.63gと6.1gの純水に溶解して調製した水溶液を含浸し、一夜、室温で放置乾燥させた後、60℃で2時間乾燥した。次いで、得られた固体を、室温から250℃まで空気雰囲気下、1.25時間で昇温し、同温度で2時間焼成した。焼成したものを2N水酸化カリウム溶液8.5gと純水120g、ヒドラジン1水和物2.05gからなる溶液中に浸した。浸すと同時に発泡が起きた。1時間後、上澄液を濾別により除去した。ついで、得られた固体に500mlの純水を加えて、30分間洗浄した後、濾別した。この操作を7回くりかえした。この時の1回目の洗浄液のpHは10.9、7回目の洗浄液のpHは7.2であった。濾別した固体に0.5mol/l塩化カリウム溶液50gを加えて攪拌した後に再び固体を濾別した。この操作を3回繰り返した。得られた固体を60℃で4時間乾燥し、黒色固体を得た。次いで、空气中で、室温から350℃まで1時間で昇温し、同温度で3時間焼成し、黒色固体を得た。焼成後、500mlの純水を加えて攪拌した後、固体を濾別した。この操作を5回繰り返し、洗液に硝酸銀水溶液を滴下し、塩化カリウムの残存していないことを確認した。次いで、この固体を60℃で4時間乾燥することにより、20.7gの黒色押出し状酸化チタン- $\alpha$ -アルミナ担持酸化ルテニウム触媒を得た。

なお、酸化ルテニウム含量の計算値は、

$$\text{RuO}_2 / (\text{RuO}_2 + \text{TiO}_2 + \alpha \text{Al}_2\text{O}_3) \times 100 = 3.9 \text{重量\%} \text{であった。}$$

ルテニウム含量の計算値は、

$$\text{Ru} / (\text{RuO}_2 + \text{TiO}_2 + \alpha \text{Al}_2\text{O}_3) \times 100 = 3.0 \text{重量\%} \text{であった。}$$

このようにして得られた酸化チタン- $\alpha$ -アルミナ担持酸化ルテニウム触媒2.5gを、内温(ホットスポット)を301℃とした以外は、実施例1の反応方法1と同様に反応管に充填し、実施例1の反応方法1に準拠して反応を行った。

反応開始2.0時間後の時点で、単位触媒重量当りの塩素の生成活性は $9.1 \times 10^{-4} \text{ mol/min} \cdot \text{g-触媒}$ であった。

## 【0061】

## 実施例4

次の方法により触媒を調製した。すなわち、酸化チタン粉末（堺化学（株）、STR-60R、100%ルチル結晶系）20.0gと酸化アルミニウム粉末（住友化学工業（株）AES-12）20.0gをよく混合した。混合したものに純水14.6gと酸化チタンゾル（堺化学（株）CSB、 $\text{TiO}_2$ 含量38wt%）5.26gを加え混練した。さらに適当な粘度になるまで混練した。この混合物を1.5mmφのヌードル状に押出し成型した。次いで、空气中、60℃で4時間乾燥し、白色のヌードル状酸化チタンを得た。得られた固体を空气中で、室温から600℃まで1.7時間で昇温し、同温度で3時間焼成し、白色のヌードル状酸化チタン- $\alpha$ -アルミナを33.0g得た。焼成後、ヌードル状固体を5mm程度の長さに切り揃えることにより、白色押出し状酸化チタン- $\alpha$ -アルミナ担体を得た。次いで、この担体20.0gに市販の塩化ルテニウム（ $\text{RuCl}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ 、 $\text{Ru}$ 含量38.2wt%）1.63gと5.9gの純水に溶解して調製した水溶液を含浸し、一夜、室温で放置乾燥した後、60℃で2時間乾燥した。次いで、得られた固体を、室温から200℃まで空気を200ml/minで流通させた条件で、1時間で昇温し、同温度で2時間焼成した。焼成したものを2N水酸化カリウム溶液8.5gと純水120g、ヒドラジン1水和物2.05gからなる溶液中に浸した。浸すと同時に発泡が起きた。1時間後、上澄液を濾別により除去した。ついで、得られた固体に500mlの純水を加えて、30分間洗浄した後、濾別した。この操作を5回くりかえした。この時の1回目の洗浄液のpHは10.4、5回目の洗浄液のpHは7.4であった。濾別した固体に0.5mol/l塩化カリウム溶液50gを加えて攪拌した後に再び固体を濾別した。この操作を3回繰り返した。得られた固体を60℃で4時間乾燥し、黒色固体20.8gを得た。次いで、空气中で、室温から350℃まで1時間で昇温し、同温度で3時間焼成し、黒色固体を得た。焼成後、500mlの純水を加えて攪拌した後、固体を濾別した。この操作を5回繰り返し、洗液に硝酸銀水溶液

を滴下し、塩化カリウムの残存していないことを確認した。次いで、この固体を60℃で4時間乾燥することにより、20.5gの黒色押出し状酸化チタン- $\alpha$ -アルミナ担持酸化ルテニウム触媒を得た。

なお、酸化ルテニウム含量の計算値は、

$RuO_2 / (RuO_2 + TiO_2 + \alpha Al_2O_3) \times 100 = 3.9$ 重量%であった。

ルテニウム含量の計算値は、

$Ru / (RuO_2 + TiO_2 + \alpha Al_2O_3) \times 100 = 3.0$ 重量%であった。

次いで、実施例1と同じ条件でMSAによる一酸化炭素吸着量を測定した。

測定を2回行った結果、2回測定の平均値は2.98ml/g-catであった。ルテニウム当たり吸着量は99.3ml/g-Ruであった。

このようにして得られた酸化チタン- $\alpha$ -アルミナ担持酸化ルテニウム触媒2.5gを酸素ガス206ml/min常圧下で供給した以外は、実施例1の反応方法1と同様に反応管に充填し、実施例1の反応方法1に準拠して反応を行った。反応開始2.0時間後の時点で、単位触媒重量当りの塩素の生成活性は9.1  $\times 10^{-4}$ mol/min·g-触媒であった。

### 【0062】

#### 実施例5

次の方法により触媒を調製した。すなわち、酸化チタン粉末(堺化学(株)、STR-60R、100%ルチル結晶系)30.1gと酸化アルミニウム粉末(住友化学工業(株)AES-12)60.0gをよく混合した。混合したものに純水20.3gと酸化チタンゾル(堺化学(株)CSB、 $TiO_2$ 含量38wt%)11.9gを加え適當な粘度になるまで混練した。この混合物を1.5mmφのヌードル状に押出し成型した。次いで、空気中、60℃で4時間乾燥し、白色のヌードル状酸化チタン- $\alpha$ -アルミナを得た。得られた固体のうち55.5gを空気中で、室温から600℃まで1.7時間で昇温し、同温度で3時間焼成し、白色のヌードル状酸化チタン- $\alpha$ -アルミナを53.8g得た。焼成後、ヌードル状固体を5mm程度の長さに切り揃えることにより、白色押出し状酸化チタン担

体を得た。次いで、この担体20.0gに市販の塩化ルテニウム( $\text{RuCl}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ 、Ru含量38.2wt%)0.82gと4.4gの純水に溶解して調製した水溶液を含浸し、一夜、室温で放置乾燥後、60℃で2時間乾燥した。次いで、得られた固体を、室温から200℃まで空気を200ml/min流通させた条件で、雰囲気下、1時間で昇温し、同温度で2時間焼成した。焼成したものを2N水酸化カリウム溶液4.2gと純水120g、ヒドラジン1水和物1.03gからなる溶液中に浸した。浸すと同時に発泡が起きた。1時間後、上澄液を濾別により除去した。ついで、得られた固体に500mlの純水を加えて、30分間洗浄した後、濾別した。この操作を5回くりかえした。この時の1回目の洗浄液のpHは10.6、5回目の洗浄液のpHは7.3であった。濾別した固体に0.5mol/l塩化カリウム溶液50gを加えて攪拌した後に再び固体を濾別した。この操作を3回繰り返した。得られた固体を60℃で4時間乾燥し、黒色固体を得た。次いで、空气中で、室温から350℃まで1時間で昇温し、同温度で3時間焼成し、黒色固体を得た。焼成後、500mlの純水を加えて攪拌した後、固体を濾別した。この操作を5回繰り返し、洗液に硝酸銀水溶液を滴下し、塩化カリウムの残存していないことを確認した。次いで、この固体を60℃で4時間乾燥することにより、20.2gの黒色押出し状酸化チタン- $\alpha$ -アルミナ担持酸化ルテニウム触媒を得た。

なお、酸化ルテニウム含量の計算値は、

$$\text{RuO}_2 / (\text{RuO}_2 + \text{TiO}_2 + \alpha \text{Al}_2\text{O}_3) \times 100 = 2.0 \text{重量\%} \text{であった。}$$

ルテニウム含量の計算値は、

$$\text{Ru} / (\text{RuO}_2 + \text{TiO}_2 + \alpha \text{Al}_2\text{O}_3) \times 100 = 1.53 \text{重量\%} \text{であった。}$$

次いで、実施例1と同じ条件でMSAによる一酸化炭素吸着量を測定した。

測定を2回行った結果、2回測定の平均値は1.73ml/g-catであった。ルテニウム当たり吸着量は113.1ml/g-Ruであった。

このようにして得られた酸化チタン- $\alpha$ -アルミナ担持酸化ルテニウム触媒2.5g実施例1の反応方法1と同様に反応管に充填し、実施例1に準拠して反応

を行った。反応開始2.0時間後の時点で、単位触媒重量当りの塩素の生成活性は $5.35 \times 10^{-4}$ mol/min·g-触媒であった。

## 【0063】

## 比較例1

次の方法により触媒を調製した。すなわち、市販の塩化ルテニウム水和物( $\text{RuCl}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ 、Ru含量35.5重量%)0.70gを純水4.0gに溶解した。水溶液をよく攪拌した後、12~18.5メッシュにそろえ、空气中500°Cで1時間乾燥したシリカ(富士シリシア(株)製 キャリアクトG-10)5.0gに滴下して加え、塩化ルテニウムを含浸担持した。担持したものをおよそ100ml/minの窒素気流下、室温から100°Cまで30分で昇温し、同温度で2時間乾燥した後、室温まで放冷し、黒色固体を得た。得られた固体をおよそ100ml/minの空気気流下、室温から250°Cまで1時間30分で昇温し、同温度で3時間乾燥した後、室温まで放冷し、5.37gの黒色のシリカ担持塩化ルテニウム触媒を得た。なお、ルテニウム含量の計算値は、

$$\text{Ru} / (\text{RuCl}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O} + \text{SiO}_2) \times 100 = 4.5 \text{重量\%} \text{ であった。}$$

この様にして得られたシリカ担持塩化ルテニウム触媒2.5gを $\alpha$ -アルミナ担体で希釈せず、実施例1と同様に反応管に充填し、塩化水素をガスを202ml/min、酸素ガスを213ml/minで流通させたこと以外は実施例1に準拠して反応を行った。反応開始1.7時間後の時点での単位触媒重量当りの塩素の生成活性は $0.49 \times 10^{-4}$ mol/min·g-触媒であった。

## 【0064】

## 比較例2

次の方法により触媒を調製した。すなわち、球状酸化チタン(堺化学工業(株)製、CS-300)を乳鉢で粉碎し、粉状にしたもの8.0gと二酸化ルテニウム粉(NEケムキャット(株)製)0.53gとを乳鉢ですりつぶしながらよく混合した後、12~18.5メッシュに成形して、酸化ルテニウム酸化チタン混合触媒を得た。なお、酸化ルテニウム含量の計算値は6.2重量%であった。ルテニウム含量の計算値は4.7重量%であった。

この様にして得られた酸化ルテニウム酸化チタン混合触媒2.5gを12~1

8. 5メッシュにそろえた酸化チタン担体5gとよく混合することにより触媒を希釈して石英製反応管(内径12mm)に充填し、塩化水素ガスを199ml/min、酸素ガスを194ml/minで流通させ、内温を299℃とした以外は実施例1に準拠して行った。反応開始2.3時間後の時点での単位触媒重量当たりの塩素の生成活性は、 $0.83 \times 10^{-4}$ mol/min·g-触媒であった。

### 【0065】

#### 比較例3

次の方法により触媒を調製した。すなわち、市販のオルトけい酸テトラエチル41.7gを186mlのエタノールに溶解し、室温で攪拌しながらチタニウムテトライソプロポキシド56.8gを注加し、室温で30分間攪拌した。次に、233mlの純水に酢酸0.14gを溶解することで調製した0.01mol/1酢酸水溶液にエタノール93mlをよく混合した水溶液を上記溶液に滴下した。滴下するに従って白色の沈殿を生成した。滴下終了後、同じく室温で30分間攪拌した後、攪拌したまま加熱し102℃のオイルバス上で1時間リフラックスさせた。この時の液温は80℃であった。次に、この液を放冷した後グラスフィルターで濾過し、500mlの純水で洗浄し、再度濾過した。この操作を2回繰り返した後、空气中60℃で4時間乾燥し、室温~550℃まで1時間で昇温し同温度で3時間焼成することにより、27.4gの白色固体を得た。得られた固体を粉碎し、チタニアシリカ粉末を得た。

得られたチタニアシリカ粉末8.0gに市販の塩化ルテニウム水和物(RuCl3·3H2O、Ru含量35.5重量%)1.13gを純水8.2gに溶解した液を含浸させた後、空气中60℃で1時間乾燥し、塩化ルテニウムを担持した。次に担持したものを水素50ml/min、窒素100ml/minの混合気流下、室温から300℃まで1時間30分で昇温し、同温度で1時間還元した後、室温まで放冷し、灰褐色のチタニアシリカ担持金属ルテニウム粉末8.4gを得た。

得られたチタニアシリカ担持金属ルテニウム粉末8.4gを100ml/minの空気気流下で、室温から600℃まで3時間20分で昇温し、同温度で3時間焼成することにより、8.5gの灰色の粉末を得た。得られた粉末を成形し、

12~18.5メッシュとすることで、チタニアシリカ担持酸化ルテニウム触媒を得た。なお、酸化ルテニウム含量の計算値は、

$$\text{RuO}_2 / (\text{RuO}_2 + \text{TiO}_2 + \text{SiO}_2) \times 100 = 6.2 \text{重量\%} \text{であった。}$$

ルテニウム含量の計算値は、

$$\text{Ru} / (\text{RuO}_2 + \text{TiO}_2 + \text{SiO}_2) \times 100 = 4.7 \text{重量\%} \text{であった。}$$

この様にして得られたチタニアシリカ担持酸化ルテニウム触媒2.5gを $\alpha$ -アルミナ担体で希釈せず、実施例1と同様に反応管に充填し、塩化水素ガスを180ml/min、酸素ガスを180ml/minで流通させた以外は実施例1の反応方法に準拠して行った。反応開始1.8時間後の時点での単位触媒重量当たりの塩素の生成活性は $0.46 \times 10^{-4} \text{mol}/\text{min} \cdot \text{g}$ -触媒であった。

### 【0066】

#### 比較例4

次の方法により触媒を調製した。すなわち、1~2mm $\phi$ の球形の酸化チタン担体(堺化学工業製、CS-300S-12)10.1gに、あらかじめ市販の塩化ルテニウム( $\text{RuCl}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ 、Ru含量37.3重量%)1.34gを3.7gの純水に溶解して調製した水溶液を含浸し、次に、空气中60℃で4時間乾燥した。黒褐色の固体が得られた。この固体を水素還元するために、水素(20ml/min)と窒素(200ml/min)の混合気流下室温から250℃まで2時間で昇温し、同温度で8時間還元した。還元後、10.3gの黒色固体が得られた。次に、得られた固体を空气中で350℃まで1時間で昇温し、同温度で3時間焼成した。10.6gの黒色の酸化チタン担持酸化ルテニウム触媒が得られた。なお、酸化ルテニウム含量の計算値は、

$$\text{RuO}_2 / (\text{RuO}_2 + \text{TiO}_2) \times 100 = 6.1 \text{重量\%} \text{であった。}$$

ルテニウム含量の計算値は、

$$\text{Ru} / (\text{RuO}_2 + \text{TiO}_2) \times 100 = 4.7 \text{重量\%} \text{であった。}$$

この様にして得られた酸化チタン担持酸化ルテニウム触媒2.5gと1~2mm $\phi$ の球状の酸化チタン(CS-300S-12 堀化学工業(株))5gをよく混合することにより触媒を希釈し、を実施例1と同様に反応管に充填し、塩化水素ガスを187ml/min、酸素ガスを199ml/minで流通させた以外は

実施例1に準拠して行った。反応開始2.0時間後の時点での単位触媒重量当りの塩素の生成活性は $2.89 \times 10^{-4}$  mol/min·g-触媒であった。

## 【0067】

## 比較例5

次の方法により触媒を調製した。すなわち、1~2mmφの球形の5重量%担持金属ルテニウム酸化チタン触媒10.0g(N.E.ケムキャット社製)に、0.5mol/l塩化カリウム水溶液を触媒の表面に水が浮き出るまで含浸した後、空气中60℃で、1時間乾燥した。この操作を2回繰り返した。塩化カリウム水溶液の含浸量は1回目3.31g、2回目3.24gで合計は6.55gであった。塩化カリウムとルテニウムのモル比の計算値は0.66であった。乾燥したものを空气中で350℃まで1時間で昇温し、同温度で3時間焼成した。次に、得られた固体を500mlの純水で30分間洗浄し濾別した。この操作を5回繰り返した。濾液に硝酸銀水溶液を滴下して、塩化カリウムが残存していないことを確認した。洗浄した後、固体を60℃で4時間乾燥して、黒色の球状酸化チタン担持酸化ルテニウム触媒9.9gが得られた。

なお、酸化ルテニウム含量の計算値は、

$$\text{RuO}_2 / (\text{RuO}_2 + \text{TiO}_2) \times 100 = 6.6 \text{ 重量\%} \text{ であった。}$$

ルテニウム含量の計算値は、

$$\text{Ru} / (\text{RuO}_2 + \text{TiO}_2) \times 100 = 5.0 \text{ 重量\%} \text{ であった。}$$

このようにして得られた酸化チタン担持酸化ルテニウム触媒2.5gと1~2mmφの球状の酸化チタン(CS-300S-12堺化学工業(株))5gをよく混合することにより触媒を希釈し、実施例1と同様に反応管に充填し、塩化水素ガスを187ml/min、酸素ガスを199ml/minで流通させた以外は実施例1の反応方法に準拠して行った。反応開始2.0時間後の時点での単位触媒重量当りの塩素の生成活性は $4.03 \times 10^{-4}$  mol/min·g-触媒であった。

## 【0068】

## 比較例6

次の方法により触媒を調製した。すなわち、酸化チタン粉末(堺化学(株))、S

TR-60R、100%ルチル結晶系) 120gを6°C/minで昇温した後、600°Cで3時間焼成して118.8gの酸化チタン粉を得た。この酸化チタン粉50.0gに純水35.0gと酸化チタンゾル(堺化学(株)CSB, TiO<sub>2</sub>含量38wt%) 6.6gを加え混練した。この混合物を1.5mmφのヌードル状に押出し成型した。次いで、空气中、60°Cで4時間乾燥し、白色のヌードル状酸化チタン42.2gを得た。得られた固体を空气中で、室温から350°Cまで1時間で昇温し、同温度で3時間焼成し、さらに6°C/minで昇温し、500°Cで3時間焼成し、42.0gの白色のヌードル状酸化チタンを得た。焼成後、ヌードル状固体を5mm程度の長さに切り揃えることにより、白色押出し状酸化チタン担体を得た。次いで、この担体20.0gに市販の塩化ルテニウム(RuCl<sub>3</sub>·nH<sub>2</sub>O、Ru含量37.3wt%) 2.55gと7.6gの純水に溶解して調製した水溶液を含浸し、60°Cで2時間乾燥した。次いで、得られた固体を、2N水酸化カリウム溶液13.2gと純水120g、ヒドラジン1水和物3.20gからなる溶液中に浸した。浸すと同時に発泡が起きた。60分後、上澄液を濾別により除去した。ついで、得られた固体に500mlの純水を加えて、30分間洗浄した後、濾別した。この操作を5回くりかえした。この時の1回目の洗浄液のpHは9.0、5回目の洗浄液のpHは6.0であった。濾別した固体に0.5mol/l塩化カリウム溶液50gを加えて攪拌した後に再び固体を濾別した。この操作を3回繰り返した。得られた固体を60°Cで4時間乾燥し、黒色固体を得た。次いで、空气中で、室温から350°Cまで1時間で昇温し、同温度で3時間焼成し21.2gの黒色固体を得た。焼成後、500mlの純水を加えて攪拌した後、固体を濾別した。この操作を5回繰り返し、洗液に硝酸銀水溶液を滴下し、塩化カリウムの残存していないことを確認した。次いで、この固体を60°Cで4時間乾燥することにより、20.4gの黒色押出し状酸化チタン担持酸化ルテニウム触媒を得た。

なお、酸化ルテニウム含量の計算値は、

$$\text{RuO}_2 / (\text{RuO}_2 + \text{TiO}_2) \times 100 = 5.9 \text{重量\%} \text{ であった。}$$

ルテニウム含量の計算値は、

$$\text{Ru} / (\text{RuO}_2 + \text{TiO}_2) \times 100 = 4.5 \text{重量\%} \text{ であった。}$$

次いで、実施例1と同じ条件でMSAによる一酸化炭素吸着量を測定した。測定を2回行った結果、2回測定の平均値は3.28ml/g-catであった。ルテニウム当たり吸着量は72.9ml/g-Ruであった。

## 【0069】

## 比較例7

次の方法により触媒を調製した。すなわち、市販の100%ルチル型酸化チタン粉末（堺化学（株）製、STR-60R）40.1gと $\alpha$ -アルミナ粉末（住友化学工業（株）AES-12）40.0gをよく混合した。混合したものに38重量% TiO<sub>2</sub>ゾル（堺化学（株）CSB）10.6gと純水31.0gの混合溶液を添加し、混練した。この混合物を1.5mmφのヌードル状に押し出し成型した。次いで、空気中、60℃で4時間乾燥し、白色のヌードル状酸化チタン- $\alpha$ -アルミナを得た。得られた固体を空気中で、室温から600℃まで1.6時間で昇温し、同温度で3時間焼成し、75.4gの白色のヌードル状酸化チタン- $\alpha$ -アルミナ担体を得た。焼成後、ヌードル状固体を5mm程度の長さに切り揃えることにより、白色押し出し状酸化チタン- $\alpha$ -アルミナ担体を得た。同様にしてさらに同じものを調製し、2回分を合わせた。次いで、この担体20.0gに市販の塩化ルテニウム（RuCl<sub>3</sub>·nH<sub>2</sub>O、Ru含量37.3wt%）1.62gを5.86gの純水に溶解して調製した水溶液を含浸し、60℃で2時間乾燥した。次いで、得られた固体を2N水酸化カリウム溶液8.38gと純水40g、ヒドラジン1水和物2.04gからなる溶液中に浸した。浸すと同時に発泡が起きた。1時間後、上澄液を濾別により除去した。ついで、得られた固体に500mlの純水を加えて、30分間洗浄した後、濾別した。この操作を5回くりかえした。この時の1回目の洗浄液のpHは9.7、5回目の洗浄液のpHは7.0であった。濾別した固体に0.5mol/l塩化カリウム溶液50gを加えて攪拌した後に再び固体を濾別した。この操作を3回繰り返した。得られた固体を60℃で4時間乾燥し、灰色固体を得た。同様にして同じものをさらに2回調製し、3回分を合わせた。次いで、空気中で、室温から350℃まで1時間で昇温し、同温度で3時間焼成し青灰色固体を得た。同様にして同じものを調製し、2回分を合わせた。焼成後、500mlの純水を加えて攪拌し

た後、固体を濾別した。この操作を5回繰り返し、洗液に硝酸銀水溶液を滴下し、塩化カリウムの残存していないことを確認した。次いで、この固体を60℃で4時間乾燥することにより、124.6gの青灰色押し出し状酸化チタン- $\alpha$ -アルミナ担体酸化ルテニウム触媒を得た。

なお、酸化ルテニウム含量の計算値は、

$RuO_2 / (RuO_2 + TiO_2 + \alpha Al_2O_3) \times 100 = 3.8$ 重量%であった。

ルテニウム含量の計算値は、

$Ru / (RuO_2 + TiO_2 + \alpha Al_2O_3) \times 100 = 2.9$ 重量%であった。

次いで、実施例1と同じ条件でMSAによる一酸化炭素吸着量を測定した。

測定を2回行った結果、2回測定の平均値は2.36ml/g-catであった。ルテニウム当たり吸着量は81.4ml/g-Ruであった。

### 【0070】

#### 比較例8

次の方法により触媒を調製した。すなわち、市販の100%ルチル型酸化チタン粉末（堺化学（株）製、STR-60R）30.0gと $\alpha$ -アルミナ粉末（住友化学工業（株）AES-12）30.0gをよく混合した。混合したものに38重量% $TiO_2$ ゾル（堺化学（株）CSB）7.9gと純水22.0gの混合溶液を添加し、混練した。この混合物を1.5mmφのヌードル状に押し出し成型した。次いで、空気中、60℃で4時間乾燥し、白色のヌードル状酸化チタン- $\alpha$ -アルミナ53.1gを得た。得られた固体を空気中で、室温から800℃まで2.2時間で昇温し、同温度で3時間焼成し、52.3gの白色のヌードル状酸化チタン- $\alpha$ -アルミナ担体を得た。焼成後、ヌードル状固体を5mm程度の長さに切り揃えることにより、白色押し出し状酸化チタン- $\alpha$ -アルミナ担体を得た。次いで、この担体25.0gに市販の塩化ルテニウム（ $RuCl_3 \cdot nH_2O$ 、Ru含量37.3wt%）1.01gと6.9gの純水に溶解して調製した水溶液を含浸し、60℃で2時間乾燥した。次いで、得られた固体を2N水酸化カリウム溶液5.24gと純水150g、ヒドラジン1水和物1.26gか

らなる溶液中に浸した。浸すと同時に発泡が起きた。1時間後、上澄液を濾別により除去した。ついで、得られた固体に500mlの純水を加えて、30分間洗浄した後、濾別した。この操作を5回くりかえした。この時の1回目の洗浄液のpHは9.1、5回目の洗浄液のpHは6.7であった。濾別した固体に0.5mol/l塩化カリウム溶液50gを加えて攪拌した後に再び固体を濾別した。この操作を3回繰り返した。得られた固体を60℃で4時間乾燥し、灰色固体を得た。次いで、空気中で、室温から350℃まで1時間で昇温し、同温度で3時間焼成し青灰色固体を得た。焼成後、500mlの純水を加えて攪拌した後、固体を濾別した。この操作を5回繰り返し、洗液に硝酸銀水溶液を滴下し、塩化カリウムの残存していないことを確認した。次いで、この固体を60℃で4時間乾燥することにより、24.8gの青灰色押出し状酸化チタン- $\alpha$ -アルミナ担体酸化ルテニウム触媒を得た。

なお、酸化ルテニウム含量の計算値は、

$RuO_2 / (RuO_2 + TiO_2 + \alpha Al_2O_3) \times 100 = 1.9$ 重量%であった。

ルテニウム含量の計算値は、

$Ru / (RuO_2 + TiO_2 + \alpha Al_2O_3) \times 100 = 1.5$ 重量%であった。

次いで、実施例1と同じ条件でMSAによる一酸化炭素吸着量を測定した。

測定を2回行った結果、2回測定の平均値は1.21ml/g-catであった。ルテニウム当たり吸着量は80.7ml/g-Ruであった。

### 【0071】

#### 【発明の効果】

以上説明したとおり、本発明により、担持酸化ルテニウム触媒であって、活性が高く、より少量の触媒でより低い反応温度で目的物質を製造できるという特徴を有する担持酸化ルテニウム触媒、及び該触媒の存在下、塩化水素を酸素によって酸化する塩素の製造方法を提供することができた。

【書類名】 要約書

【要約】

【課題】 担持酸化ルテニウム触媒であって、活性が高く、より少量の触媒でより低い反応温度で目的物質を製造できるという特徴を有する担持酸化ルテニウム触媒、及び該触媒の存在下、塩化水素を酸素によって酸化する塩素の製造方法を提供する。

【解決手段】 担持酸化ルテニウム触媒であって、触媒0.1gを、220℃で、60分間水素ガスを常圧下、50ml/minで流通させて還元した後、一酸化炭素パルス法による金属表面積測定方法で測定した一酸化炭素吸着量が、触媒に含まれている単位ルテニウム当たり $87.5\text{ ml/g-Ru}$ 以上である担持酸化ルテニウム触媒。

【選択図】 なし

## 認定・付加情報

特許出願の番号	特願2000-178003
受付番号	50000737751
書類名	特許願
担当官	第五担当上席 0094
作成日	平成12年 6月19日

## &lt;認定情報・付加情報&gt;

## 【特許出願人】

【識別番号】 000002093

【住所又は居所】 大阪府大阪市中央区北浜4丁目5番33号

【氏名又は名称】 住友化学工業株式会社

## 【代理人】

【識別番号】 100093285

【住所又は居所】 大阪府大阪市中央区北浜4丁目5番33号 住友  
化学工業株式会社内

【氏名又は名称】 久保山 隆

## 【選任した代理人】

【識別番号】 100094477

【住所又は居所】 大阪府大阪市中央区北浜4丁目5番33号 住友  
化学工業株式会社内

【氏名又は名称】 神野 直美

## 【選任した代理人】

【識別番号】 100113000

【住所又は居所】 大阪市中央区北浜4丁目5番33号 住友化学工  
業株式会社内

【氏名又は名称】 中山 亨

次頁無

出願人履歴情報

識別番号 [000002093]

1. 変更年月日 1990年 8月28日

[変更理由] 新規登録

住 所 大阪府大阪市中央区北浜4丁目5番33号

氏 名 住友化学工業株式会社